FILLER FOR LIQUID CHROMATOGRAPHY

Patent Number:

JP5333015

Publication date:

1993-12-17

Inventor(s):

KADODE TAKASHI; others: 06

Applicant(s):

NEOS CO LTD

Requested Patent:

☐ JP5333015

Application Number: JP19920160379 19920526

Priority Number(s):

IPC Classification:

G01N30/48; B01D15/08; G01N30/88

EC Classification:

Equivalents:

JP3206111B2

Abstract

PURPOSE:To make it possible to separate and refine material related organism such as nucleic acid by using silica-based filler containing flourine, which is treated with guarternary ammonium salt expressed by the specified formula. CONSTITUTION: Silica-based filler containing flourine is treated with quarternary ammonium salt expressed by the formula I and used. (In the formula, R1-R4 indicate the alkyl groups, whose carbon number is 1-30, and can have fluoroalkyl groups. X indicates the anion of inorganic acid, and (a) indicates the integer of 1-3.) Or the filler is treated with quarternary ammonium salt expressed by the formula II. (In the formula, Y1-Y4 are hydrogen atoms or fluorine atoms, and (m), (o), (r) and (s) are 0-12 and all are not 0 at the same time. The letters (n), (p), (q) and (t) indicate the integers of 0-12. X indicates the aninon of inorganic acid, and (b) indicates the integer of 1-3.) The silica-based filler containing fluorine is dispersed into solvent such as chloroform. Then the quarternary ammonium is added. Thereafter, an evaporator is used, and the chloroform is removed. Thus, the intended filler can be manufactured.

Data supplied from the esp@cenet database - I2

THIS PAGE BLANK (USPTO)

(19)日本國特許庁 (JP) (12) 公開特許公報(A) (11)特許出願公開番号

-----特開平5-333015...

(43)公開日 平成5年(1993)12月17日

滋賀県甲賀郡甲西町大池町1番地1 株式

最終頁に続く

(51) Int.Cl.5	識別記号 I.	庁内整理番号	ΡI			技術表	表示箇所
G01N 30/48	L	8506-2 J					
B01D 15/08 G01N 30/88 // C07K 3/20	Е	8506-2 J 7731-4H					
			‡	審查請求	未請求	請求項の数2(全	5 頁)
(21) 出願番号 特願平4-1603		(71) 出願人		、 000135265 株式会社ネオス			
(22)出願日	平成4年(1992)5月26日			兵庫県神戸市中央区加納町6丁目2番1号			
		(72)発明者	発明者 門出 孝志 滋賀県甲賀郡甲西町大池町1番地1 株式 会社ネオス内				
			(72) 発明者	上宇宿 滋賀県甲 会社ネス	門都甲	西町大池町1番地1	株式

(72) 発明者 二雲 加代

会社ネオス内

(54) 【発明の名称】 液体クロマトグラフィー用充填剤

(57)【要約】

【目的】 特に、核酸、ペプチド、蛋白質等の生体関連 物質の分離精製に効果的な液体クロマトグラフィー用充 填剤を提供することである。

【構成】 含フッ素系充填剤を一般式(1):

[化1]

$$\begin{bmatrix} R_1 - \dot{N} - R_4 \\ \dot{R}_3 \end{bmatrix}^{a+} \cdot X^{a-}$$
 (1)

で表される4級アンモニウム塩により処理された液体ク ロマトグラフィー用充填剤。

1

【特許請求の範囲】

【請求項1】 含フッ素シリカ系充填剤を一般式(1):

(化1)

$$\begin{bmatrix} R_1 - N - R_4 \\ \dot{R}_3 \end{bmatrix} \stackrel{a+}{\cdot} x^a - \tag{1}$$

$$\begin{bmatrix} Y_{2}(CF_{2})o(CH_{2})p \\ Y_{1}(CF_{2})m(CH_{2})n - N - (CH_{2})q(CF_{2})r Y_{4} \end{bmatrix} b + Xb - (2)$$

$$Y_{1}(CF_{2})s(CH_{2})t$$

(式中、 Y_1 , Y_2 , Y_3 , Y_4 は、水素原子、又は、フッ素原子である。m, o. r, sは、 $0 \sim 12$ ですべてが同時に0ではない。n、p, q, tは $0 \sim 12$ の整数を示す。 X^{b-} は、無機酸のアニオンを示す。bは、 $1 \sim 3$ の整数を示す。) で表される4級アンモニウム塩により処理された液体クロマトグラフィー用充填剤。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明は液体クロマトグラフィー 用充填剤に関するものであり、とくに核酸、ペプチド、 蛋白等の生体関連物質の分離精製に効果を発揮する液体 クロマトグラフィー用充填剤に関するものである。

[0002]

[0003]

【発明が解決しようとする課題】上記した逆相モードやイオン交換モードでのDNA、RNA断片の分離分析には分離感度が悪いことや分析に長時間を要するなどの問題点がある。ミックスモードでのDNA、RNA断片の分析は短時間で効率的に分離することが可能であるが、カラムの耐久性や理論段数が低い等の問題がある。

[0004]

【課題を解決するための手段】本発明者らは上記問題点 を解決するために、含フッ素シリカ系充填剤を、一般式

(1): 【化3】

$$\begin{bmatrix} R_1 - \dot{N} - R_4 \\ \dot{R}_3 \end{bmatrix}^{a+} \cdot x^{a-}$$
 (1)

*(式中、R1, R2, R3, R4は、炭素数1~30のアルキル基を示し、フルオロアルキルを持ってもよい。。 X は、無機酸のアニオンを示す。 a は、1~3の整数である。) で表される4級アンモニウム塩によって処理された液体クロマトグラフィー用充填剤。

2

【請求項2】 含フッ素シリカ系充填剤を一般式(2):

[化2]

(式中、R1, R2, R2, R4は、炭素数1~30のアル キル基を示し、フルオロアルキルを含有してもよい。X ■ は、無機酸のアニオンを示し、aは、1~3の整数で ある。) で示される4級アンモニウム塩で処理された液 体クロマトグラフィー用充填剤を提供する。本発明で用 いられる含フッ素シリカ系充填剤とは、担体としてシリ 20 カゲルを用い、該シリカゲルを含フッ素シリコン化合物 (含フッ素修飾剤) により表面処理された充填剤をい う。含フッ素シリカ系充填剤に用いられる担体のシリカ ゲルの特性は、特に限定するものではないが、形状とし ては、好ましいのは球状である。又、金属不純物の少な いものが望ましく、好ましくは、シリカ純度が99.9 9%以上のものを用いることが望ましい。また、シリカ ゲルの粒子径、細孔径も特に限定されるものではない が、生体高分子の分析には、一般に粒子径3~10μ m、細孔径100~300 umのシリカゲルが用いられ

【0005】ここで用いられる含フッ素修飾剤は、例えば、トリデカフルオロー1、1、2、2ーテトラハイドロオクチルジメチルクロロシラン、ヘプタデカフルオロー1、1、2、2ーテトラハイドロオクチルジメチルクロロシラン、5、5、6、6、7、7、7ーヘプタフルオロー4、4ーピス(トリフルオロメチル)ーヘプチルジメチルクロロシラン等を用いることができ、シリカゲル表面のシラノール基と化学結合する官能基を持つものであればよい。

40 【0006】シリカゲルを含フッ素シリコン化合物(含フッ素修飾剤)で表面処理する方法には種々あるが、一般的にはトルエンなどの有機溶媒中にシリカゲルを分散させた後、ピリジンと含フッ素修飾剤を添加し、還流下で6~10時間反応させる。次いで、残留しているシラノール基をキャッピングするためにヘキサメチルジシラザンとトリメチルクロロシランの混合物を用いて同様の方法によりシリカゲルを処理し、エンドキャッピングを行う。

【0007】一般式(1)で示される1級アンモニウム 50 塩において、R1、R2、R3、R4は、炭素数1~30の

-138-

.3

アルキル基を示す。好ましくは、炭素数1~12のアル キル基である。X*-は、無機酸のアニオンを示す。例え ば、ハロゲンイオン、C104、S042、P043-等で ある。一般式(1)の物質を例示するとトリオクチルメ*

*チルアンモニウムクロライド等を挙げられる。

(式中、 Y_1 、 Y_2 、 Y_3 、 Y_4 は、水素原子、または、フ 10 デニル酸(ヤマサ社製)をヌクレアーゼP1を用いて加 ッ素原子である。m、o、r、sは、0~12で、すべ てが同時に0ではない。n、p, q, tは0~12の整 数を示す。 X いは、無機酸のアニオンを示す。 b は、 1 ~3の整数を示す。) 一般式 (2) 中のY₁、Y₂、 Y₃、Y₄は、水素原子、または、フッ素原子である。 m、o、r、sは $0\sim12$ の整数を示し、好ましくは1~8である。n, p, q, tは0~12の整数を示し、 好ましくは1~8である。X^{b-}は、無機酸のアニオンを 示す。 例えば、ハロゲンイオン、C104、SO42、 FaCF2CH2N (CH3) a・C 1 等が挙げられる。

【0009】含フッ素シリカ系充填剤に4級アンモニウ ム塩をコーティングする方法は特に限定されないが、一 般的には次の方法を用いて処理することにより目的の充 填剤を得ることができる。含フッ素シリカ系充填剤を適 当な溶媒(例えば、クロロホルム)に分散させ、次い で、4級アンモニウム塩を添加する。その後、エバポレ ーターを用いてクロロホルムを除去することにより目的 の充填剤を得ることができる。

【0010】以下実施例にてさらに詳細に説明する。 【実施例】以下実施例にてさらに詳細に説明する。

(a) 含フッ素シリカ系充填剤の製造

シリカ純度99.99%以上の高純度シリカゲル(粒径 5μm、細孔径30) 2gをトルエン30m1に懸濁 し、5.5.6.6.7.7.7-ヘプ タフルオロー4、4ーと ス(トリフルオロメチル) ーヘプ チ ルジメチルクロロシラン4gとピリジン3m1を加えて、還流下6 時間反応させた。その後、ヘキサメチルジシラザンとト リメチルクロロシランを用いてエンドキャッピングを行 った。

【0010】(b) 4級アンモニウム塩コーティング 40 充填剤の製造

(a) で調製した含フッ素シリカ系充填剤1gを500 mgのメチルトリオクチルアンモニウムクロライドを含 むクロロホルム10mlに懸濁した後にエパポレーター でクロロホルムを除去し目的の充填剤を得た。該充填剤 をスラリー充填法により内径4.6mm、長さ30mm のステンレス製のカラムに充填した。

【0011】実施例1

(b) で調製した1級アンモニウム塩をあらかじめコー ティングした含フッ素シリカ系カラムを用いて、ポリア 50 【図1】実施例1のクロマトグラム。

水分解した緩衝溶液を分析した。分析条件はカラム長さ 30mm、移動相(A) 0.1M酢酸アンモニウム水溶 液、及び(B)アセトニトリル水溶液によるグラジェン ト溶出 (B液が5%から30%まで30分)、検出UV (260nm)、流速1.0ml/minである。得ら れたクロマトグラムを図1に示す。この図から分かるよ うに短時間で30塩基単位まで正確に分離できている。 【0012】実施例2

(b) で調製した4級アンモニウム塩をあらかじめコー PO43-等である。一般式(2)の物質を例示するとC 20 ティングした含フッ素シリカ系カラムを用いて、ポリデ オキシアデニル酸 (ファルマシア社製) の各種ペースポ リマーの水溶液を分析した。分析条件はカラム長さ30 mm、移動相(A) 0. 1 mM過塩素酸ソーダ+10 m Mトリス酢酸パッファー (pH7.5) +1mMEDT A、及び(B) 0. 5 M 過塩素酸ソーダ、10 m M トリ ス酢酸パッファー (pH7.5) +1mMEDTAによ るグラジェント溶出 (B液が13%から40%まで12 0分)、検出UV (260nm)、流速1.0ml/m inである。得られたクロマトグラムを図2に示す。こ 30 の図から分かるように短時間で全てのベースポリマーを 正確に分離できた。

【0013】比較例1

市販のODSカラムを用いて、ポリアデニル酸(ヤマサ 社製)をヌクレアーゼP1を用いて加水分解した緩衝溶 液を分析した。分析条件はカラム長さ30mm、移動相 (A) 0. 1 M酢酸アンモニウム水溶液、及び(B) ア セトニトリル水溶液によるグラジェント溶出 (B液が5 %から30%まで30分)、検出じV(260nm)、 流速1. 0ml/minである。得られたクロマトグラ ムを図3に示す。この図から分かるように30塩基単位 まで分離するには長時間を必要とし、分離精度も悪い。

700141

【発明の効果】本発明による4級アンモニウム塩により 処理された含フッ素シリカ系充填剤を液体クロマトグラ フィー用の充填剤として用いることにより、核酸、ペプ チド、タンパク質等の生体関連物質を短時間に分離精製 することが可能となった。

[0015]

【図面の簡単な説明】

(4)

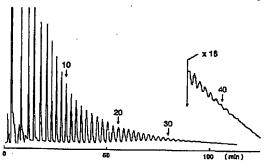
特開平5-333015

っ 【図2】実施例2のクロマトグラム。

【図3】比較例1のクロマトグラム。

[図1]

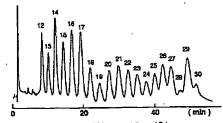
Mixed-Mode HPLC Separation of Poly(A) Enzymatic Partial Hydrolysate



Column ; TOMA coated Ri-Bond K300 (30 mm x 4.6 mm LD.)
Elburn ; (A) 10 mM sodium perchiarate + 10 mM Tide-actedo buffer (pH 7.5) + 1mM EDTA
(B) 0.5 M sodium perchiarate + 10 mM Tride-actedo buffer (pH 7.5) + 1mM EDTA
Flow sate ; 1.0 m/min, Detection ; UV-250 nm , Graden ; (B) 0 % to 100 % for 150 mln

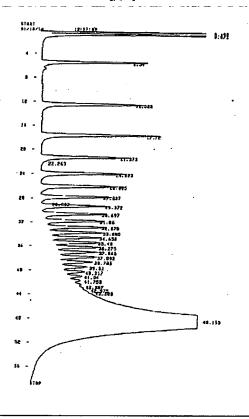
【図2】

Mixed-Mode HPLC Separation of The Mixture of Poly(dA)₁₂₋₁₈, Poly(dA)₁₉₋₂₄, and Poly(dA)₂₅₋₃₀



Column; TOMA coated Rf-Bond K300 (30 mm x 4.6 mm LD.)
Eluent; (A) 10 mM sodium perchlorate + 10 mM Tris-acetate budier (pH 7.5) + 1 mM EDTA
(B) 0.5 M sodium perchlorate + 10 mM Tris-acetate budier (pH 7.5) + 1 mM EDTA
Flow rate; 1.0 mi/mir, Detection; UV-280 nm, Gradient; (B) 13 % to 40 % for 120 min

[図3]



フロントページの続き

(72)発明者 油野 智子 滋賀県甲賀郡甲西町大池町1番地1 株式 会社ネオス内

- (72)発明者 中部屋 喜弘 兵庫県神戸市中央区加納町6丁目2番1号 株式会社ネオス内
- (72)発明者 二村 典行 東京都港区白金5丁目2番1号
- (72)発明者 伊藤 裕子 東京都港区白金5 T日 2 番 1 号

THIS PAGE BLANK (USPTO)